



I'm not robot



Continue

## Química inorgánica ejemplos vida cotidiana

Conócenos Repsol en el mundo Sostenibilidad Energía e Innovación Productos y Servicios Accionistas e inversores Sala de prensa Empleo Las sustancias inorgánicas hacen parte de nuestras vidas desde que nacemos hasta cuando morimos, son esenciales para nosotros los humanos, pues nos son de mucha utilidad en nuestro día a día, un ejemplo de ello podría ser el oxígeno o el agua. Sin embargo, necesitamos conocer esas sustancias y compuestos para usarlos a nuestro favor, y de esto se encarga una rama específica de la química: la química inorgánica, que estudia la composición, formación, estructura y reacciones químicas de las sustancias y compuestos inorgánicos, y gracias a estos conocimientos, podemos utilizarlos en diversos ámbitos. La química inorgánica también tiene un gran aporte en cuanto al desarrollo económico de un país, compuestos como el petróleo, el oro, la plata, el plomo, el cobre... Tienen un espacio significativo en el mercado mundial debido a que son utilizadas como materia prima, produciendo diversas actividades económicas, por ejemplo, en muchos países la exportación de estas ocupa un espacio significativo en su economía, de hecho, muchos de los países de América Latina, dependen económicamente en gran manera de la explotación de esta materia prima. Esto nos parece en su mayoría algo positivo, pues miles de personas obtienen empleo gracias a las empresas que trabajan en este campo, pero debemos ser conscientes del fuerte daño ambiental que causan algunos de los compuestos químicos inorgánicos producidos por el hombre. En cuanto lo social, la química inorgánica tiene un papel importante tanto en nuestras vidas cotidianas como en la salud, puesto que las diferentes medicinas creadas a partir de esta rama de la química, han contribuido a reducir y eliminar diferentes enfermedades. También, la química inorgánica es necesaria para el organismo, pues a pesar de que debe ser en bajas cantidades, es indispensable, como el sodio, el potasio, el calcio magnesio, el hierro, el fósforo, el manganeso, y el yodo. Por otro lado esta el agua, que nos mantiene hidratados, y permite que se cumplan procesos como el de la digestión. Y si hablamos de la vida como una sociedad, los usos de la química inorgánica han sido vitales, los avances que ha tenido esta rama, se han aprovechado para mantener la higiene en las casas, edificios, locales, centros comerciales, entre otros, lo que contribuye una mejor calidad de vida y alarga el promedio de años. En el sector industrial, la química inorgánica juega un papel de gran importancia ya que gracias a ella se producen productos de higiene personal como detergentes, jabones, papel... También, permite producir saborizantes, colorantes de alimento, conservantes, vitaminas, antibióticos, vacunas, fertilizantes, abonos, fibras textiles, tintes, combustibles químicos para cohetes, etc... Por lo menos cada uno de nosotros necesitamos y utilizamos así sea uno de los productos nombrados anteriormente. Por ejemplo, lavamos la ropa con detergente, tomamos vitaminas, nos tintamos el cabello y utilizamos saborizantes para los alimentos. En el ámbito de la industria el ácido sulfúrico es uno de los compuestos inorgánicos más usados, ya que una gran parte se emplea en la obtención de fertilizantes, y también es necesaria para la síntesis de otros ácidos y sulfatos. El nitrosulfato amónico es un abono nitrogenado simple que se obtiene de la reacción del ácido nítrico y sulfúrico con amoniaco. Este tipo de compuesto inorgánico también se aplica en la producción del petróleo, de pigmentos, tratamiento del acero, detergentes, plásticos y fibras. Por todas estas razones nos parece que estos son los mejores y más importantes usos que podemos darle a los compuestos inorgánicos, pues consideramos que antes de pensar en todas las ventajas económicas que nos puede brindar, debemos pensar en las millones de vidas que pueden verse beneficiadas. Podemos ver como la química inorgánica influye de manera exponencial en la economía, sociedad e industria, ya que, esta rama nos ayuda a crear y producir productos necesarios para nuestro consumo propio y uso. Colección de administrador en Ejemplos De Compuestos Inorgánicos En La Vida Cotidiana. Las Sustancias Químicas En México Perspectivas Para Un El Hidruro De Litio Y Su Papel En La Vida Cotidiana Mi Química Inorgánica En Nuestra Vida Diaria Eq 9 Importancia De La Química Química Orgánica Inorgánica En Ejemplos De Química Orgánica En La Vida Diaria 100cia Compuestos Inorgánicos En La Vida Diaria Aquí hay una explicación ejemplos de compuestos inorgánicos en la vida cotidiana podemos compartir. Administrador Opciones de Ejemplo blog 2019 también recopila imágenes relacionadas con ejemplos de compuestos inorgánicos en la vida cotidiana se detalla a continuación. Química Compuestos Inorganicos En La Vida Diaria 53 Ejemplos De ácidos Y Bases Lifeder Compuestos Inorgánicos En La Vida Cotidiana Carolina Química Compuestos Inorganicos En La Vida Diaria Química Orgánica Industrial Compuestos Inorgánicos En La Vida Cotidiana Carolina Aplicaciones De La Química En La Vida Diaria Compuestos Inorgánicos En La Vida Cotidiana Carolina Compuestos Químicos Comunes La Química En Nuestro Entorno 40 Ejemplos De Compuestos Orgánicos E Inorgánicos Compuestos Inorgánicos En La Vida Diaria Las 9 Diferencias Entre Compuestos Orgánicos E Inorgánicos Los Productos Esenciales En La Vida Cotidiana Doc Compuestos Quimicos Inorganicos Mishel Ku Hernandez La Química En La Vida Diaria Del mismo modo la información completa sobre ejemplos de compuestos inorgánicos en la vida cotidiana. Gracias por visitar el blog Opciones de Ejemplo 2019. El vídeo que se encuentra a continuación es una muestra acerca de cómo la química esta presente en nuestro diario vivir. El juego que encuentras a continuación es para desarrollar y reforzar los conceptos anteriormente trabajados. La siguiente lectura, es sobre la química del helado, para continuar relacionando la química con tu vida cotidiana, por ejemplo en los tipos de helado y en la importancia del aire.Lectura tomada a través de internet: Introducción Las moléculas son sólo conjuntos de átomos que están unidos entre sí por enlaces químicos. Las reacciones químicas suceden cuando se rompen o se forman enlaces químicos entre los átomos. Las sustancias que participan en una reacción química se conocen como los reactivos, y las sustancias que se producen al final de la reacción se conocen como los productos. Características de las reacciones químicas Las sustancias nuevas que se forman suelen presentar un aspecto totalmente diferente del que tenían las sustancias de partidoDurante la reacción se desprende o se absorbe energía.Se cumple la ley de conservación de la masa: la suma de las masas de los a.reactivos es igual a la suma de las masas de los productos. Esto es así porque durante la reacción los átomos ni aparecen ni desaparecen, sólo se reordenan en una disposición distinta.De acuerdo con la segunda característica de las reacciones químicas, existen aquellas que desprenden o liberan energía, en forma de luz o calor , durante la reacción, por lo que son llamadas exotérmicas. Como ejemplo de reacciones tenemos la combustión de gases para uso doméstico, como el metano o el butano, pues involucra la reacción química con oxígeno, con la formación de dióxido de carbono y agua, además de la liberación de energía, la cual usamos para cocinar los alimentos. Por otra parte, una reacción endotérmica es aquella que para efectuarse necesita energía. Por ejemplo, la fotosíntesis, es un proceso endotérmico, donde las plantas captan la energía solar para producir glucosa a partir del dióxido de carbono y el oxígeno. ExperimentaciónMateriales100 gr de Cloruro de sodio (sal común)100 gr de Hidróxido de sodio (sosa cáustica)TermómetroHielosAgua Frasco de vidrioProcedimiento Para la reacción exotérmica:Coloca 100 ml de agua en el frasco de vidrioMide la temperatura con termómetroCon cuidado coloca 10 g (una cucharadita) de hidróxido de sodio en el mismo frascoAgita un pocoMide la temperatura nuevamentePara la reacción endotérmica:Coloca unos cuantos hielos en el frasco de vidrioMide la temperatura con termómetroAgrega una cucharada de sal, esparciendo uniformemente sobre los hielosMide la temperatura nuevamenteResultados El hidróxido de sodio es un electrolito, esto es, que cuando se disuelve en agua forma iones. Los iones sodio (Na+) y los iones hidróxido (OH-) se separan, y en el proceso se libera calor, por lo tanto, es una reacción exotérmica. Por eso observamos un aumento de la temperatura del agua al momento de agregar el hidróxido de sodio. En el caso de la reacción endotérmica, el agua pura se convierte en hielo por debajo de los 0 °C, por esta es la clave, sustancia pura. La temperatura a la que una sustancia líquida se congela está referida a esta sustancia pura. Si esta sustancia líquida se mezcla con otra, tenemos una disolución. La temperatura de congelación de la disolución será diferente del punto de congelación de la sustancia pura. La sal no disminuye el punto de congelación del agua, la mezcla sal-agua forma una disolución que tiene su punto de congelación inferior al del agua pura, por eso observamos una disminución abrupta de la temperatura.